Les alcools aliphatiques saturés

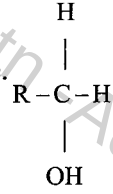
* Un alcool aliphatique saturé est un composé oxygéné dont la chaine carbonée est saturée, ouverte et elle renferme un groupement –OH appelé groupement hydroxyle.
* Le carbone qui porte le groupement hydroxyle s'appelle le carbone fonctionnel.
* La formule générale d'un alcool est $\boxed{C_nH_{2n+1}-OH}$
* La formule brute est $\boxed{C_nH_{2n+2}O}$
* La masse molaire d'un alcool est $M = nM_C + (2n+2)M_H + M_0$

$\boxed{M = 14n + 18}$

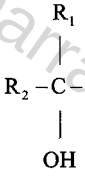
Classe d'un alcool :

* La classe d'un alcool dépend du nombre d'atomes de carbone directement liés au carbone fonctionnel, ou au nombre d'atomes d'hydrogène.

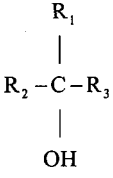
- Si le carbone fonctionnel est lié au moins à deux atomes d'hydrogène : l'Alcool est primaire.



- Si le carbone ; fonctionnel est lié à un seul atome d'hydrogène : l'Alcool est secondaire.



- Si le carbone fonctionnel n'est lié à aucun atome d'hydrogène : l'alcool est tertiaire.



Nomenclature des alcools :

Le nom d'un alcool s'obtient à partir du nom de l'alcane correspondant en remplaçant la terminaison « ane » par « ol » précédé entre tirets ; de l'indice du carbone fonctionnel.

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn